

09/926218

JC03 Rec'd PCT/PTO 25 SEP 2001

P21480

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

Applicant : A. HOLMGREN et al.

Appl No. : Not Yet Assigned

PCT Branch

I.A. Filed : 31 March 1999

PCT/JP00/02076

For : SUSTRATE FOR THIOREDOXIN REDUCTASE

CLAIM OF PRIORITY

Commissioner of Patents and Trademarks

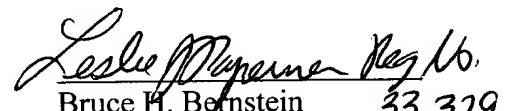
Washington, D.C. 20231

Sir:

Applicant hereby claims the right of priority granted pursuant to 35 U.S.C. 119 based upon Japanese Application Nos. 11-92789 filed 31 March 1999 and Application No. 11-101478 filed 08 April 1999.. The International Bureau already should have sent certified copies of the Japanese applications to the United States designated office. If the certified copies have not arrived, please contact the undersigned.

Respectfully submitted,
A. HOLMGREN et al.

September 25, 2001
GREENBLUM & BERNSTEIN, P.L.C.
1941 Roland Clarke Place
Reston, VA 20191
(703) 716-1191


Bruce H. Bernstein
Reg. No. 29,027
33,329

THIS PAGE BLANK (USPTO)

THIS PAGE BLANK (USPTO)

PCT/JP 00/02076

09/926218

31.03.00

4 日本国特許庁

PATENT OFFICE
JAPANESE GOVERNMENT

REC'D 26 MAY 2000

WIPO

PCT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日

Date of Application:

1999年 3月31日

出願番号

Application Number:

平成11年特許願第092789号

出願人

Applicant (s):

第一製薬株式会社

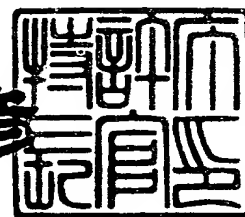
**PRIORITY
DOCUMENT**

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

2000年 5月12日

特許庁長官
Commissioner,
Patent Office

近藤隆彦



出証番号 出証特2000-3032568

【書類名】 特許願

【整理番号】 99109M

【提出日】 平成11年 3月31日

【あて先】 特許庁長官 殿

【発明者】

【住所又は居所】 スウェーデン、ストックホルム S-171 77、カ
ロリンスカインスティテュート メディカルノベルイン
スティテュートフォアバイオケミストリィ内

【氏名】 アレン ホルムグレン

【発明者】

【住所又は居所】 スウェーデン、ストックホルム S-171 77、カ
ロリンスカインスティテュート メディカルノベルイン
スティテュートフォアバイオケミストリィ内

【氏名】 マリアン エイチ アミリ

【発明者】

【住所又は居所】 東京都江戸川区北葛西1丁目16番13号 第一製薬株
式会社東京研究開発センター内

【氏名】 政安 裕之

【特許出願人】

【識別番号】 000002831

【氏名又は名称】 第一製薬株式会社

【代理人】

【識別番号】 100096219

【弁理士】

【氏名又は名称】 今村 正純

【選任した代理人】

【識別番号】 100095843

【弁理士】

【氏名又は名称】 釜田 淳爾

【選任した代理人】

【識別番号】 100092635

【弁理士】

【氏名又は名称】 塩澤 寿夫

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 038357

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【ブルーフの要否】 要

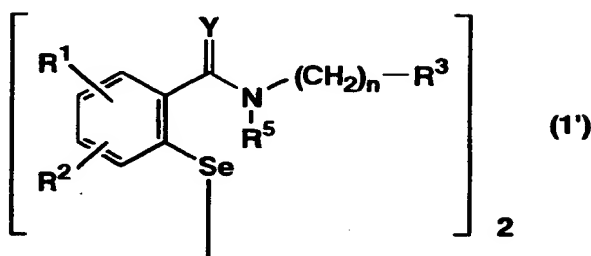
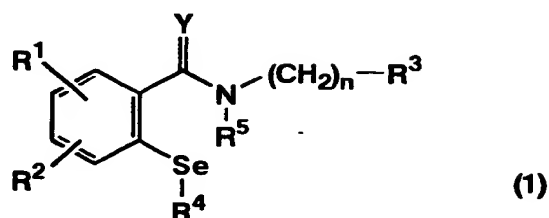
【書類名】 明細書

【発明の名称】 チオレドキシンン・レダクターゼ基質

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 以下の一般式 (I) 又は (I') :

【化 1】



(式中、 R^1 及び R^2 はそれぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、炭素数1~6のアルキル基、又は炭素数1~6のアルコキシル基を示し、 R^1 及び R^2 が一緒になってメチレンジオキシ基を形成してもよく； R^3 はアリール基、芳香族複素環基、5~7員のシクロアルキル基、又は5~7員のシクロアルケニル基を示し、該アリール基、該芳香族複素環基、該シクロアルキル基、及び該シクロアルケニル基は1個又は2個以上の置換基を有していてもよく； R^4 は水素原子、水酸基、-S-グルタチオン基、-S- α -アミノ酸基、又はアリール部分に1個又は2個以上の置換基を有していてもよいアルキル基を示し； R^5 は水素原子又は炭素数1~6のアルキル基を示し、 R^4 及び R^5 は一緒になって単結合を形成してもよく；Yは酸素原子又は硫黄原子を示し；nは0~5の整数を示し；セレン原子は酸化されていてもよい)

で表わされる化合物及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含むチオレドキシンン・レダ

クターゼ基質。

【請求項 2】 2-フェニル-1,2-ベンゾイソセレナゾール-3(2H)-オン又はその開環体及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含む請求項 1 に記載のチオレドキシン・レダクターゼ基質。

【請求項 3】 NADPH の存在下でチオレドキシン・レダクターゼにより還元される請求項 1 又は 2 に記載のチオレドキシン・レダクターゼ基質。

【請求項 4】 請求項 1 に記載の一般式 (I) 又は (I') 化合物及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含む、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ活性の増強剤。

【請求項 5】 2-フェニル-1,2-ベンゾイソセレナゾール-3(2H)-オン又はその開環体及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含む、請求項 4 に記載の活性増強剤。

【請求項 6】 請求項 1 に記載の一般式 (I) 又は (I') 化合物及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含む、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ反応において還元型チオレドキシンを酸化する触媒。

【請求項 7】 請求項 1 に記載の一般式 (I) 又は (I') 化合物及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含む、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ反応において還元型チオレドキシンを酸化することにより過酸化物を還元する作用を有する還元剤。

【請求項 8】 請求項 1 に記載の一般式 (I) 又は (I') 化合物及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含む、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ反応において還元型チオレドキシンを酸化することにより生体内物質の過酸化を防止する抗酸化剤。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、チオレドキシニン・レダクターゼの基質、及びチオレドキシニン・レダクターゼのペルオキシダーゼ活性の増強剤に関する。

【0002】

【従来技術】

チオール基の酸化還元機構の一つとしてチオレドキシニン（以下、本明細書において「TRX」と略す場合がある）-チオレドキシニン・レダクターゼ系の存在が知られている。この系はチオール基の可逆的な酸化還元を調節し、生体内のチオールレベルを一定に保つことにより、ジスルフィド結合の形成や過酸化状態の亢進によるチオール蛋白質の機能低下を防止している。

【0003】

チオレドキシニン・レダクターゼはNADPHとチオレドキシニンの存在下で標的蛋白質のジスルフィド結合を還元開裂させる活性を有しており、その他にも非常に多岐にわたる生理作用を担っていることが解明されている。チオレドキシニン・レダクターゼの基質となるチオレドキシニンは、セレノシステインを含有し、2分子のチオール基を分子内に持つ蛋白であり、リボヌクレオチドレダクターゼがリボヌクレオチドを還元する際のプロトン供与体としても作用している。

【0004】

【発明が解決しようとする課題】

本発明の課題は、チオレドキシニン・レダクターゼの基質として作用し、チオレドキシニン-チオレドキシニン・レダクターゼ系を活性化できる物質を提供することにある。特に、チオレドキシニン・レダクターゼのペルオキシダーゼ活性を増強することができる物質を提供することが本発明の課題である。

【0005】

【課題を解決するための手段】

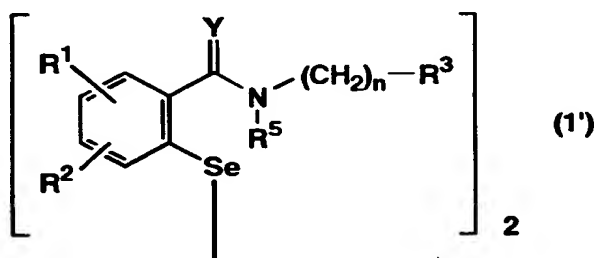
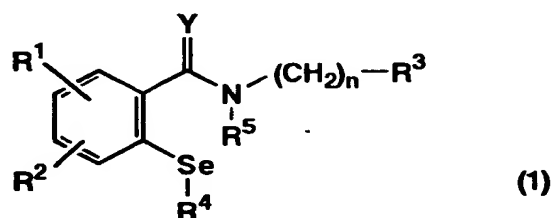
本発明者らは上記の課題を解決すべく鋭意研究を行った結果、2-フェニル-1,2-ベンゾイソセレナゾール-3(2H)-オンなどのセレン化合物がチオレドキシニン・レダクターゼの基質となり、それ自身が酸化-還元を繰り返してチオレドキシニン

ーチオレドキシン・レダクターゼ系におけるチオレドキシンと同様に作用できること、並びにこの物質が、チオレドキシン・レダクターゼ及びチオレドキシンの共存下においてチオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ活性を顕著に増強できることを見出した。本発明はこれらの知見を基にして完成されたものである。なお、上記物質についてはグルタチオンペルキシダーゼ様作用により過酸化物（活性酸素）を還元しうることが知られているが（Muller, A. et al., Biochem. Pharmacol., 33, pp.3235-3239）、グルタチオンペルオキシダーゼによる過酸化物の還元作用とチオレドキシン・レダクターゼを介した過酸化物の還元作用とは全く別異の機序に基づくものである。

【0006】

すなわち、本発明は、以下の一般式（I）又は（I'）：

【化2】



（式中、 R^1 及び R^2 は、それぞれ独立に水素原子、ハロゲン原子、トリフルオロメチル基、ニトロ基、炭素数1～6のアルキル基、又は炭素数1～6のアルコキシル基を示し、 R^1 及び R^2 が一緒になってメチレンジオキシ基を形成してもよく； R^3 はアリール基、芳香族複素環基、5～7員のシクロアルキル基、又は5～7員のシクロアルケニル基を示し、該アリール基、該芳香族複素環基、該シクロアルキル基、及び該シクロアルケニル基は1個又は2個以上の置換基を有していてもよく； R^4 は

水素原子、水酸基、-S-グルタチオン基、-S- α -アミノ酸基、又はアリール部分に1個又は2個以上の置換基を有していてもよいアルキル基を示し； R^5 は水素原子又は炭素数1~6のアルキル基を示し、 R^4 及び R^5 は一緒になって単結合を形成してもよく；Yは酸素原子又は硫黄原子を示し；nは0~5の整数を示し；セレン原子は酸化されていてもよい)

で表わされる化合物及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含むチオレドキシン・レダクターゼ基質を提供するものである。

【0007】

上記発明の好ましい態様によれば、2-フェニル-1,2-ベンゾイソセレナゾール-3(2H)-オン又はその開環体及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含む上記のチオレドキシン・レダクターゼ基質；及び、NADPHの存在下でチオレドキシン・レダクターゼにより還元される上記のチオレドキシン・レダクターゼ基質が提供される。

【0008】

別の観点からは、上記の一般式(I)又は(I')化合物及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含む、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ活性の増強剤が提供され、その好ましい態様として、2-フェニル-1,2-ベンゾイソセレナゾール-3(2H)-オン又はその開環体及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含む上記の活性増強剤が提供される。

【0009】

さらに別の観点からは、上記の一般式(I)又は(I')化合物及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質を含む、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ反応において還元型チオレドキシンを酸化する触媒；上記の物質を含む、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ反応において還元型チオレドキシンを

酸化することにより過酸化物を還元する作用を有する還元剤；及び、上記の物質を含む、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ反応において還元型チオレドキシンを酸化することにより生体内物質の過酸化を防止する抗酸化剤が提供される。

【0010】

これらの発明に加えて、生体内においてチオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ活性を増強する方法であって、上記の一般式（I）又は（I'）化合物及び生理学的に許容し得るその塩、並びにそれらの水和物及びそれらの溶媒和物からなる群から選ばれる物質の有効量をヒトを含む哺乳類動物に投与する工程を含む方法；生体内において過酸化物を還元する方法であって、上記物質の有効量をヒトを含む哺乳類動物に投与する工程を含む方法；及び生体内において生体内物質の過酸化を防止する方法であって、上記物質の有効量をヒトを含む哺乳類動物に投与する工程を含む方法が提供される。

【0011】

【発明の実施の形態】

R^1 及び R^2 が示す炭素数1～6個のアルキル基としては、直鎖又は分枝鎖のいずれでもよい。例えば、メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、シクロプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、イソブチル基、*tert*-ブチル基、*n*-ペンチル基、*n*-ヘキシル基などを挙げることができる。 R^1 及び R^2 が示す炭素数1～6個のアルコキシ基としては、直鎖又は分枝鎖のいずれでもよく、例えば、メトキシ基、エトキシ基、*n*-プロポキシ基、イソプロポキシ基、*n*-ブトキシ基、*sec*-ブトキシ基、*tert*-ブトキシ基、*n*-ペントキシ基、*n*-ヘキソキシ基などを挙げることができる。

【0012】

R^3 が示すアリール基としては、例えば、炭素数6～14個、好ましくは炭素数6～10個の単環性ないし3環性、好ましくは単環性又は2環性のアリール基を用いることができる。具体的には、フェニル基又はナフチル基などが好適である。 R^3 が示す芳香族複素環基としては、窒素原子、酸素原子、イオウ原子などのヘテロ原子を1個又は2個以上含む、例えば、単環性ないし3環性、好ましくは単環性又は

2環性の芳香族複素環基を用いることができる。2個以上のヘテロ原子を含む場合には、それらは同一でも異なってもよい。例えば、チエニル基、フリル基、ピロリル基、イミダゾリル基、ピラゾリル基、イソオキサゾリル基、ピリジル基、ピラジニル基、ピリミジニル基、ピリダジニル基、インドリジニル基、イソインドリル基、インドリル基、イソキノリル基、キノリル基、フタラジニル基、ナフチリジニル基、キノキサリニル基、キナゾリニル基、シンノリニル基、プテリジニル基、カルバゾリル基、アクリジニル基、フェナンスリジニル基、フェノチアジニル基などを挙げることができる。

【0013】

R³が示すアリール基、芳香族複素環基、5～7員環のシクロアルキル基、又は5～7員環のシクロアルケニル基は、その環上に1個又は2個以上の置換基を有していてもよい。2個以上の置換基を有する場合には、それらは同一でも異なってもよい。置換基の存在位置は特に限定されず、環上の任意の位置に存在することができる。置換基の種類も特に限定されないが、例えば、C₁-C₆アルキル基、C₂-C₆アルケニル基、C₂-C₆アルキニル基、C₆-C₁₄アリール基、複素環基（本明細書において複素環という場合には、芳香族複素環のほか、部分飽和又は飽和の複素環を包含する）、ハロゲン原子（本明細書においてハロゲン原子という場合には、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、又はヨウ素原子のいずれでもよい）、ヒドロキシ基、オキソ基、アミノ基、アンモニウム基、イミノ基、メルカプト基、チオキソ基、シアノ基、ニトロ基、カルボキシ基、リン酸基、スルホ基、ヒドラジノ基、C₁-C₆ウレイド基、C₁-C₆イミド基、イソチオシアナート基、イソシアナート基、C₁-C₆アルコキシ基、C₁-C₆アルキルチオ基、C₆-C₁₄アリールオキシ基、複素環オキシ基、C₆-C₁₄アリールチオ基、複素環チオ基、C₇-C₁₅アラルキル基、複素環アルキル基、C₇-C₁₅アラルキルオキシ基、複素環アルキルオキシ基、C₁-C₆アルコキシカルボニル基、C₆-C₁₄アリールオキシカルボニル基、複素環オキシカルボニル基、C₂-C₇アルキルカルボニル基、C₆-C₁₄アリールカルボニル基、複素環カルボニル基、C₂-C₇アルキルカルボニルオキシ基、C₆-C₁₄アリールカルボニルオキシ基、複素環カルボニルオキシ基、C₂-C₈アルキルカルボニルアミノ基、C₁-C₆スルホニル基、C₁-C₆スルフィニル基、C₁-C₆スルホニルアミノ基、C₁-C₆

カルバモイル基、又は C_2-C_6 スルファモイル基などを挙げることができる。

【0014】

さらに、上記に例示した置換基は、さらに1又は2個以上の他の置換基で置換されていてもよい。このような例として、例えば、ヒドロキシ C_1-C_6 アルキル基、ハロゲン化 C_1-C_6 アルキル基、モノ若しくはジ C_1-C_6 アルキルアミノ基、ハロゲン化 C_1-C_6 アルキルカルボニル基、ハロゲン化 C_6-C_{14} アリール基、ヒドロキシ C_6-C_{14} アリール基、モノ又はジ C_1-C_6 アルキルカルバモイル基などを挙げることができる。もっとも、上記に説明した置換基は例示のためのものであり、これらに限定されることはない。

【0015】

R^4 が示す-S- α -アミノ酸基の種類は特に限定されないが、チオール基含有のアミノ酸の残基であることが好ましく、-S- α -アミノ酸基は蛋白質又はペプチド化合物を構成するアミノ酸の残基であってもよい。蛋白質又はペプチド化合物としては、生理的に許容されるものであればその種類は限定されないが、例えば、アルブミン、グロブリン等の血清中の蛋白質を用いることが好ましい。血清中の蛋白質のうちアルブミンがより好ましく、ヒトアルブミンが特に好ましい。 R^4 が示すアリール部分に1個又は2個以上の置換基を有していてもよいアラルキル基としては、ベンジル基、パラヒドロキシベンジル基、2,4-ジヒドロベンジル基などを挙げることができる。 R^4 及び R^5 は一緒になって単結合を形成してもよく、その場合には、 R^5 が結合する窒素原子とセレン原子とを含む5員環が形成される。 R^5 が示す炭素数1~6のアルキル基としては、上記に例示したものをを用いることができる。

【0016】

本発明のチオレドキシン・レダクターゼ基質としては、上記式(1)又は式(1')で表される化合物の生理学的に許容される塩を用いてもよい。生理学的に許容される塩は当業者に適宜選択可能である。また、遊離形態の化合物又は生理学的に許容される塩の水和物を用いることもできる。なお、上記式(1)又は(1')で表される化合物は1個又は2個以上の不斉炭素を有する場合があるが、光学異性体、ジアステレオ異性体などの立体異性体、立体異性体の任意の混合物

、ラセミ体などを本発明の基質として用いてもよい。

【0017】

本発明の基質として、例えば、2-フェニル-1,2-ベンズイソセレンゾール-3(2H)-オン（一般名では「エブセレン (ebselen)」と呼ばれる。）又はS-(2-フェニルカルバモイル-フェニルセレニル)-アルブミンなどを挙げることができ、これらの化合物の生理学的に許容される塩又は水和物も本発明の基質として好ましい。2-フェニル-1,2-ベンズイソセレンゾール-3(2H)-オンの製造方法は、特公平2-38591号公報に開示されており、S-(2-フェニルカルバモイル-フェニルセレニル)-アルブミンの製造方法は特開平7-233056号公報に開示されている。従って、これらの製造方法を参照することにより、当業者は上記式(1)又は式(1')に包含される任意の化合物を容易に製造することが可能である。

【0018】

上記式(1)又は式(1')で表わされる本発明の基質は、チオレドキシン・レダクターゼにより還元され、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ活性を増強することができる。また、本発明の基質は、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ反応において還元型チオレドキシンを酸化する触媒として作用することができ、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ反応において還元型チオレドキシンを酸化することにより過酸化物を還元する還元剤としても作用することができる。さらに、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ反応において還元型チオレドキシンを酸化することにより生体内物質の過酸化を防止する抗酸化剤としても作用できる。

【0019】

従って、本発明の基質を医薬としてヒトを含む哺乳類動物に投与することにより、生体内のチオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ反応を増強することができ、その結果、生体内物質の過酸化を防止し、あるいは生体内の過酸化物を還元することができ、生体内のチオール蛋白やチオール化合物の酸化-還元状態の恒常性を保つことができる。本発明の基質を有効成分として含む医薬は、例えば、細胞内酸化還元調節の異常に起因し、細胞内酸化還元調節の異常を伴う疾患の予防及び／又は治療に有用である (Mattson, M.P. et al., Nature, 382,

pp.674-675, 1996)。このような疾患として、例えば、虚血性臓器疾患（脳、心臓、肝臓、腎臓、消化器等）、不適切なアポトーシス誘発による神経退行性疾患（アルツハイマー病、パーキンソン病、ハンチントン舞踏病、家族性筋萎縮性側索硬化症 [ALS]、エイズ等）や放射線障害、悪性腫瘍（白血病など）、及び各種炎症性疾患やエンドキシンショック等を挙げることができる。

【0020】

いかなる特定の理論に拘泥するわけではないが、酸化ストレスと虚血性臓器疾患や各種炎症及びエンドキシンショックとの関連性が認められており、これら虚血性臓器疾患に不適切なアポトーシス誘発の関与が近年確認されている（Hockonbery, D.M. et al., Cell, 75, pp.241-251, 1993）。アポトーシス惹起の過程においては、種々の要因による細胞内過酸化物質（活性酸素）、特に過酸化水素の生成により細胞内核蛋白転写因子NF- κ Bの活性化、すなわち抑制蛋白I κ BのNF- κ Bよりの離脱がもたらされ、プログラムされた細胞死（アポトーシス）が引き起こされることが知られている（Frank, J.T. et al., Proc. Natl. Acad. Sci. USA., 87, pp.9943-9947, 1990）。

【0021】

これらNF- κ Bは、チオレドキシンによるレドックス制御も受けている（Hayashi, T. et al., Biol. Chem., 268, pp.11380-11388, 1993）。通常、NF- κ BのSH基はI κ Bと結合した不活性型状態ではS-S結合を形成しており、I κ Bが障害となってもチオレドキシンは近づけない。このため、刺激により活性化されてI κ Bが遊離しても、酸化型NF- κ BはDNAに結合することができないが、チオレドキシンがNF- κ BのS-S結合を還元して活性化型NF- κ Bとなると、これが核内に移行してDNAに結合し、遺伝子を活性化してアポトーシスや各種炎症反応が惹起される。従って、本発明の基質は、Trxによる還元反応の抑制に関与すると考えられる。

【0022】

本発明の基質を医薬として用いる場合には、上記式（1）又は式（1'）で表される化合物及び生理学的に許容されるその塩、並びにそれらの水和物からなる群から選ばれる物質をそのまま投与してもよいが、一般的には、有効成分である上記物質と製剤用添加物とを含む医薬組成物を製造して投与することが望ましい。

製剤用添加物としては、例えば、賦形剤、結合剤、崩壊剤、溶解剤等を用いることができ、2種以上の製剤用添加物を組み合わせて用いることもできる。医薬組成物の形態は特に限定されないが、例えば、錠剤、カプセル剤、散剤、顆粒剤、シロップ剤などの経口投与用組成物、注射剤、点滴剤、坐剤、経皮吸収剤、経粘膜吸収剤、クリーム剤、軟膏剤、点鼻剤、点眼剤、点耳剤、貼付剤などの非経口投与用組成物を挙げることができる。これらの医薬組成物は当業界で汎用の方法により製造することが可能である。

【0023】

上記医薬の投与量は、適用すべき疾患の種類、患者の年齢や体重、疾患の重篤度などの条件に応じて、適宜選択することが可能である。例えば、経口投与の場合、成人一日あたり0.05～5,000mg（有効成分量として）の範囲である。2-フェニル-1,2-ベンズイソセレンゾール-3(2H)-オンを有効成分として含む医薬を用いる場合には、その投与量は、経口投与の場合、成人一日あたり100～2,000mg（有効成分量として）であり、好ましくは、200～1,000mgの範囲である。もっとも、上記の投与量は上記の条件に応じて適宜増減することができる。

【0024】

【実施例】

以下、本発明を実施例により説明するが、本発明は下記の実施例に限定されることはない。以下の実施例中、化合物Aは2-フェニル-1,2-ベンズイソセレンゾール-3(2H)-オン（図中、Ebselenと記する場合がある）を示す。

【0025】

例1：製剤例

（錠剤）

化合物A	50 mg
カルボキシメチルセルロース	25 mg
でんぷん	5 mg
結晶セルロース	40 mg
ステアリン酸マグネシウム	2 mg
計	122 mg

【0026】

例2：試験例

(A)材料と方法

(1)材料および酵素

NADPHとDTNBはシグマ社、過酸化水素(30%)とジメチルスルホキシドはメルク社の製品を用いた。子牛胸腺由来又はヒト胎盤由来のチオレドキシニン・レダクターゼ(TrxR)はラットの肝酵素用に報告されているものに準じて精製し、均質化したものを用いた(活性度：酵素1 mgあたり毎分25 μ molのNADPHを酸化する)。大腸菌由来のチオレドキシニン(Trx)は均質化処理したものを用い、ヒトリコンビナントチオレドキシニンおよび突然変異菌C62S/C72Sはレンらの方法で調製した。化合物Aは実験前にジメチルスルホキシド(DMSO)に溶解した。

【0027】

(2)分光光度法による測定

化合物Aの存在下での酵素活性は、セミマイクロ石英キュベットにサンプルを加え、自動サンプルエクステンジャーとレコーダー付きPMQ3分光光度計(ツァイス社)で室温で測定した。

(3)酵素アッセイ

チオレドキシニン・レダクターゼ活性の測定は、TE緩衝液(50 mM Tris-HCl, 1 mM EDTA, pH 7.5)に100 μ MのNADPHと所定量の化合物Aを加えて行なった。チオレドキシニン・レダクターゼのストック溶液5~10 μ lを上記混合物に加え、最終液量0.55 mlとして反応を行った。比較用試料のキュベットには測定試料と同量のDMSOとチオレドキシニン・レダクターゼを加え、比較用キュベットの吸光度を自動的に吸光度計で差し引いた。反応の進行は340 nmで追跡した。

【0028】

チオレドキシニン・レダクターゼの活性はインスリン定量法で行なった。100 mM リン酸カリウム(pH 7.0)、2 mM NADPH、及び0.16 mMインスリンを混合し、化合物A及びチオレドキシニンを加え、最後にチオレドキシニン・レダクターゼを加えて総液量0.55 mlとして反応を行なった。インスリンジスルフィドの還元反応の進行は340 nmで追跡した。生成した硫化水素基又はセレノール基は、6 Mグアニ

ジン-HCl、0.20 M Tris-HCl (pH 8.0)、1 mM DTNBの混合液 0.50 mlを加えて412 nmで測定し、 $13,600 \text{ M}^{-1}\text{cm}^{-1}$ のモル吸光係数を用いて算出した。NADPHを用いたチオレドキシン・レダクターゼのDTNB還元活性は、10 mM EDTA、0.2 mM NADPH、5 mM DTNB、及び0.1 mg/mlのウシ血清アルブミンを含む100 mMリン酸カリウム (pH 7.0)溶液中で412 nmで測定した。

【0029】

(4)NADPHの酸化で生成したセレノール基の算出

化合物Aは340 nmでモル吸光係数 $4,000 \text{ M}^{-1}\text{cm}^{-1}$ の吸光度を示す。またジチオールによるセレノール還元化合物であるN-フェニル-2-カルボキシアミドベンゼンセレノールは340 nmで半分の吸光度 ($2,000 \text{ M}^{-1}\text{cm}^{-1}$) を示す。過剰のDTTの存在下又は非存在下において化合物A-セレノールが生成することを吸光度曲線から確認した。化合物A-セレノールの生成量算定では、NADPHの酸化により生ずる NADP^+ が $6,200 \text{ M}^{-1}\text{cm}^{-1}$ のモル吸光係数を有するので、 $8,200 \text{ M}^{-1}\text{cm}^{-1}$ のモル吸光係数を用いた。

【0030】

(5)蛍光測定

蛋白の蛍光測定は自動温度調節SPEX-Fluoro Max計で行なった。Trx-(SH)₂は大腸菌由来のTrx-S₂ 640 μM を室温で10 mM DTTと共に20分間インキュベートし調製し、その後、DTTをゲルクロマトグラフィーで除いた (N₂平衡緩衝液をNAP-5カラム (ファルマシア製)に通した)。Trx-(SH)₂は0.1 Mリン酸カリウムと1 mM EDTAの3 ml混合液 (pH 7.5)中に溶解した化合物Aと混合し、直ちに22°Cで蛍光分光光度計により測定した。波長290 nmで蛍光励起した後、波長300から500 nmの範囲で発光スペクトルを記録した。340 nmでの蛍光を用いてTrx-(SH)₂の酸化反応速度を追跡して反応速度を記録した。

【0031】

(B)結果

(1)ヒトチオレドキシン・レダクターゼによる化合物Aの還元

化合物A 50 μM 又は100 μM とNADPH (100 μM) とを加えたキュベットに純粋なヒトレドキシンレダクターゼ (40 nM又は4.5 $\mu\text{g/ml}$) を加えると、340 nmの吸光度

が急激に減少し、化合物Aがヒトチオレドキシンン・レダクターゼの基質となることが確認された。図1に結果を示す。50 μ M () 又は100 μ M (□) の化合物Aを50 mM Tris-HCl、1 mM EDTA (pH 7.5)、100 μ M NADPHを含む溶液 0.55 mlに加え、40 nMヒトチオレドキシンン・レダクターゼと混合した。340 nmでの吸光度を測定し、ブランク（化合物Aのみを除外し他の酵素を同量含む）値で補正した。同様の実験を17 nMの酵素に化合物A 50 μ M (●) 及び100 μ M (△) を混合して行った。

【0032】

化合物A 50 μ Mでは反応が1分で完了し、この反応が速いことが認められた。その後、非常にゆっくり340 nmでの吸光度が減少したが、これは化合物Aがセレナイト、セレノシステイン等の他のセレン化合物と異なり酸素と酸化還元サイクルをしないことを示している。DTNBを含む6 MグアニジンHClを7分後にキュベットに加えたところ、412 nmにおける吸光度が0.400となり、セレノール基の生成が確認された。化合物A自身はDTNBと反応しなかった。化合物A 100 μ Mを添加した時の反応速度は酵素を40 nM用いた場合の340 nm吸光度から見て遅いように思われた。

【0033】

より低い濃度の酵素で実験によると、酵素17 nM、化合物A 100 μ Mの場合に見られるように340 nmでの吸光度は複雑な変化を示した（図1）。340 nmの吸光度は初期に減少した後増加し、その後減少して15分後には酵素40 nM添加の場合と同じ値を示した。酵素7.5 nMを添加し、化合物Aの量を10、20、50、100 μ Mに変化させた場合の結果を図2に示す。図2 Aには低濃度でのチオレドキシンン・レダクターゼによる化合物Aの還元作用を示す。50 mM Tris-HCl、1 mM EDTA (pH 7.5)、100 μ M NADPHを含む溶液 0.55 mlを入れたキュベットに化合物A 10 μ M (●)、20 μ M (△)、50 μ M (□)、100 μ M (■) を添加した。TrxR 7.5 nMを上記4サンプルに添加した。時刻ゼロにおける化合物Aを含まないブランクの340 nmでの吸光度の低下は、NADPHが10 μ Mの化合物Aで酸化されたことを示す。50 μ M及び100 μ Mの化合物Aを含むキュベットは340 nmでの吸光度の増加を示した。また、可視的沈殿生成によりNADPHの酸化反応が防止された。

【0034】

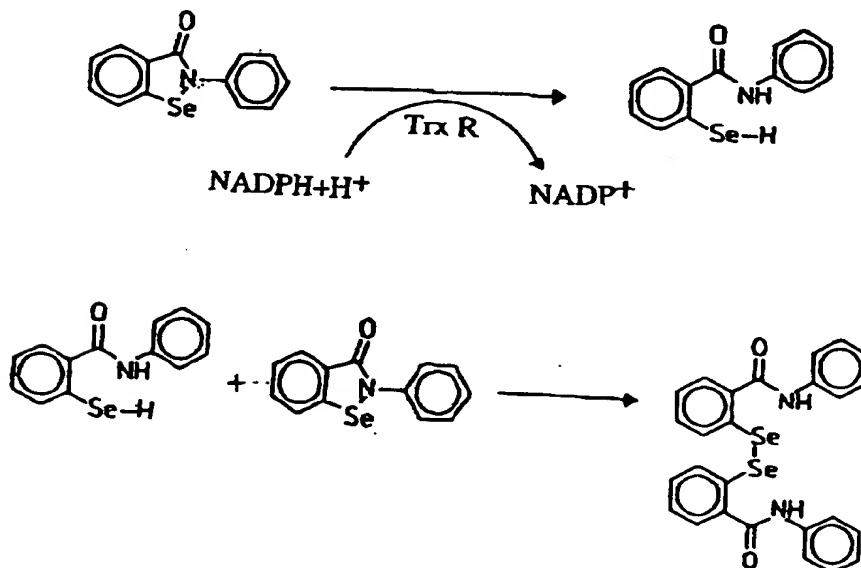
図2Bには、化合物Aをチオレドキシン・レダクターゼにより10分間還元した後のDTNBによるセレンオール基生成の検出結果を示す。上記図2Aと同様の実験を10分間反復した。6 M グアニジン-HCl、0.20 M Tris-HCl (pH 8.0)、1 mM DTNBの混合液 0.5 ml を添加して反応を停止し、412 nm での吸光度を測定し、ブランクを差し引いてセレンオール基の定量を行った。化合物Aが最高濃度 (50 μ M、100 μ M) の時キュベットに沈殿が生じ、6 M グアニジンHClとDTNBで反応を停止した時、セレンオール様物質がすべてのキュベットに認められたが(図2B)、NADPHの酸化と化合物Aのセレンオールへの還元により生じる340 nm吸光度の低下は、明らかにこの沈殿により防止されていた。

【0035】

NADPHと酵素による化合物Aの還元はイソセレナゾロン環が開環した結合中間体を経て、セレンオールを生成する反応と考えられる(下記スキーム)。

【0036】

【化3】



【0037】

この中間体と化合物Aとの反応、あるいは酵素に結合した中間体と化合物Aとの反応は溶解度の低いジセレニドを生成し、これが沈殿量を増加させ340 nm吸光度

を高めるものと考えられる。化合物 A 100 μ M と酵素を 4 nM しか含まない沈殿物の入ったキュベットに酵素 40 nM を加えると、このジセレニドはセレノールに還元されて溶液は急速に透明になり、最終的に NADPH 酸化反応が進行したことが 340 nm での吸光度変化として現れるが、この不溶性ジセレニドの生成はこの酵素だけに見られる特別な性質ではない。これは、化学量論的に解析できないような低い濃度 (10 μ M) の DTT と 100 μ M の化合物 A を用いた予備実験で示されたが、一方セレノールは過剰の DTT の存在下でのみ生成することが HPLC でも確認された。

【0038】

化合物 A の K_m 値および V_{max} 値を求めるため、5、10、20 μ M の化合物 A に対して 15 nM の酵素を用いた。30 秒後、すべてのキュベットで 5 μ M の NADPH が酸化された。その後、ジセレニドの還元を示すと思われる化合物 A の濃度上昇がゆっくり見られた。化合物 A の K_m 値が 5 μ M 未満であることは明らかであり、 1000 ± 300 / 分の Kcal 値が算出された。ヒト Trx-S₂ が 2.5 nM の K_m 値と 3000 / 分の Kcal 値を持つことを考えると、化合物 A は非常に珍しく効率のよい基質であると言える。

【0039】

(b) 哺乳類チオレドキシンの酵素活性に及ぼす化合物 A の影響

化合物 A がチオレドキシニン・レダクターゼの作用を阻害するか否かを調べるため、酵素定量試験を行なった。50 μ M 化合物 A と 10 nM 酵素と DTNB を基質として用いたところ、阻害は認められず、また、チオレドキシニンとチオレドキシニン・レダクターゼを用いたインスリン還元定量試験ではわずかな影響しか認められなかった (表 1)。後者の効果は、酵素と共に化合物 A がインスリンジスルフィドの還元反応の触媒作用をしないため、定量試験では Trx と競合することに由来する。化合物 A と共に酵素をプレインキュベーションすると NADPH の存在下又は非存在下で酵素作用は阻害されなかった。

【0040】

表 1 に哺乳類チオレドキシニン・レダクターゼの酵素活性に対する化合物 A の効果を示す。(A) は、100 nM リン酸カリウム (pH 7.0)、2 mM EDTA、0.2 mM NADPH、0.16 mM インスリン、5 μ M ヒト Trx 及び表示の化合物 A を混合した時の反応の結果を示す。10 nM 子牛胸腺由来のチオレドキシニン・レダクターゼを総量 0.55

mlの上記混合液に添加して反応を開始し、340 nmでの吸光度を20℃で3分間測定した。その後、6 M グアニジンHCl、0.20 M Tris-HCl (pH 8.0)、1 mM DTNBを含む混合液を0.5 ml加えて反応を停止し、412 nmでの吸光度よりインスリン中に生成したSH基の量を算出した。(B)では、10 nM子ウシ胸腺由来のチオレドキシン・レダクターゼを50 μ Mの化合物A及び100 μ M NADPHの存在下又は非存在下で1時間ブレインキュベーションした。その後、この液10 μ lを0.1 M Tris-HCl (pH 8.0)、1 mM EDTA、5 mM DTNBの混合液500 μ lに加え、412 nmでの活性を求めた。活性は3分間に生成したSH基の量 (μ M) で示した。

【0041】

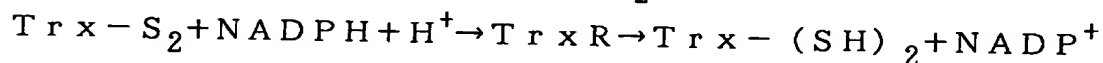
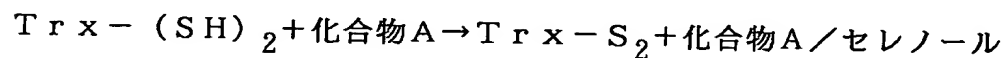
【表1】

	Trx で触媒されるインスリン ジスルフィドの還元			DTNB の還元	
化合物A (μ M)	0	5	10	0	50
SH 基 (μ M)	79.8	70.6	68.4	7.3	7.5
活性(%)	100	89	88	100	103

【0042】

(3)化合物Aの還元に及ぼすチオレドキシンの影響

チオレドキシン・レダクターゼ、NADPH、及び化合物Aにヒトチオレドキシンを加えると反応速度が上昇した。図3は、チオレドキシン・レダクターゼによる化合物Aの還元反応に対するヒトチオレドキシンの影響を示した図である。50 mM Tris-HCl、1 mM EDTA (pH 7.5)、100 μ M NADPHを含む混合液0.5 mlに10 nM TrxRを加え、ヒトTrx-S₂添加量をゼロ (●)、5 μ M (◆)に変化させてNADPHの酸化反応の進行を記録した。最初の2分間には、Trx-S₂はTrx-(SH)₂へと還元された。矢印は両方のキュベットに化合物Aを添加したことを示す。この結果は、Trx-(SH)₂が化合物Aを下記反応式に従って速やかに還元することを示している。



【0043】

(4)化合物Aと大腸菌Trx-(SH)₂との反応

哺乳類と大腸菌のTrxはGPCという同じ活性部位を持ちジスルフィドとの反応性を

有する。大腸菌の $\text{Trx}-(\text{SH})_2$ は $\text{Trx}-\text{S}_2$ の3倍の強度のトリプトファン蛍光を発するので、これを化合物Aとの反応を追跡するのに用いた。 $0.1\ \mu\text{M}$ の化合物Aと混合すると $0.1\ \mu\text{M}$ $\text{Trx}-(\text{SH})_2$ から $\text{Trx}-\text{S}_2$ への酸化が起こったことを示すスペクトルの変化が認められた。図4Aは、蛍光分光光度法による大腸菌 $\text{Trx}-(\text{SH})_2$ の化合物Aによる酸化を示した図である。 N_2 平衡 $0.1\ \text{M}$ リン酸カリウム液に大腸菌 $\text{Trx}-(\text{SH})_2$ $0.1\ \mu\text{M}$ ($1.2\ \mu\text{g}/\text{ml}$)を加え、 $1\ \text{mM}$ EDTA (pH 7.5)でサンプルを調製した。サンプルの蛍光は波長 $290\ \text{nm}$ で励起した。波長範囲 $300\sim 500\ \text{nm}$ で吸光度を記録し、その後、 $0.1\ \mu\text{M}$ の化合物Aを添加してスペクトルを記録した。図4Bは $0.1\ \mu\text{M}$ $\text{Trx}-(\text{SH})_2$ と $0.1\ \mu\text{M}$ の化合物Aを混合した後の $340\ \text{nm}$ における蛍光発光の減衰率を示した図である。 $0.1\ \mu\text{M}$ の化合物Aを添加後のデッドタイムに $0.1\ \mu\text{M}$ の $\text{Trx}-(\text{SH})_2$ の相対蛍光発光強度が変化することは、 $\text{Trx}-(\text{SH})_2$ の $2\times 10^7/\text{M}/\text{秒}$ より酸化速度が速いことを示している。これは低分子量化合物による還元型チオレドキシンの酸化反応の中で最も速いものである。

【0044】

(5)化合物Aによるチオレドキシン・レダクターゼの過酸化水素レダクターゼ活性の増強

哺乳類のチオレドキシン・レダクターゼは過酸化水素を直接還元した。図5は、ヒトチオレドキシン・レダクターゼによる過酸化水素の還元と化合物A及びチオレドキシンの影響を示した図である。 $50\ \text{mM}$ Tris-HCl、 $1\ \text{mM}$ EDTA (pH 7.5)、 $100\ \text{mM}$ NADPHを含むキュベットに $0.5\ \text{mM}$ 過酸化水素、 $17\ \text{nM}$ ヒトTrxR (●)、 $17\ \text{nM}$ ヒトTrxR+ $2\ \mu\text{M}$ 化合物A (△)、 $17\ \text{nM}$ TrxR+ $2\ \mu\text{M}$ 化合物A+ $4.5\ \mu\text{M}$ ヒトTrx (□)。過酸化水素を含まない $17\ \text{nM}$ チオレドキシン・レダクターゼだけのブランクの $340\ \text{nm}$ での吸光度を測定した。この結果、 $0.50\ \text{mM}$ のヒドロペルオキシドで30回/分の回転率と算定された。化合物A $2\ \mu\text{M}$ を添加することにより、この酵素の活性が刺激され、回転率が15倍、すなわち450回/分に増大した。さらに $4.5\ \mu\text{M}$ のヒトTrxを加えると、活性は30倍、すなわち900回/分へと増大した。このように、化合物Aはチオレドキシン・レダクターゼの過酸化水素レダクターゼ活性（ペルオキシダーゼ活性）を劇的に増大させ、チオレドキシンペルオキシダーゼ類似の作用を有することが明らかになった。

【0045】

(6)高濃度過酸化水素に対する化合物Aおよびチオレドキシンの影響

チオレドキシン・レダクターゼ17 nMにチオレドキシンを4.5 μ M添加すると過酸化水素の還元が促進される。図6はチオレドキシン・レダクターゼによる過酸化水素の還元反応に及ぼすチオレドキシンと化合物Aの影響を示した図である。図5と同様の条件で17 nM チオレドキシン・レダクターゼのみ(●)、4.5 μ M Trx添加(Δ)とし、その後0.5 μ Mの化合物Aを加えて最終的に化合物Aの濃度を5.5 μ Mとした。低濃度(0.5 μ M)の化合物Aは反応速度を上昇させ、5.5 μ Mではさらに強力な促進作用が認められた。過酸化水素(2 mM)、TrxR(17 nM)、ヒトTrx(5 μ M)を用い、1、2、5 μ Mの化合物Aを用いた場合には、同じ反応速度、すなわち23 nM/分のNADPH酸化速度を得た。このように、これらの条件下では酵素の回転率1328回/分、1 nMの化合物Aの回転率23回/分であり、非常に高い効率のペルオキシダーゼ系であることが判明した。

【0046】

(7)低濃度過酸化水素に対する影響

化合物A 2 μ Mでは17 nMチオレドキシン・レダクターゼのみが100 μ Mの過酸化水素に高い活性を示した。図7はTrxRの化合物Aへの活性に対する過酸化水素の濃度の影響を示した図である。17 nMヒトチオレドキシン・レダクターゼ+2 μ M化合物A(●)、17 nM ヒトチオレドキシン・レダクターゼ+4.5 μ M Trx+2 μ M 化合物A(Δ)に表示の濃度の過酸化水素を添加して測定した。このように、化合物Aは生理的に有効な低い濃度でも酵素活性を向上させ、その増加率は約25倍であった。図8は、10 nMチオレドキシン・レダクターゼのみ(●)、又は10 nM チオレドキシン・レダクターゼ+4.5 μ M ヒトTrx(Δ)のみを用いた場合における100 μ M過酸化水素の還元反応に対する化合物Aの影響を示している。活性は340 nmにおける吸光度の毎分当たりの変化率 ΔA_{340} /分で表示した。チオレドキシン依存反応はさらに促進されており、100 μ M 過酸化水素と1、2、5 μ Mの化合物Aによって、Trxの存在下又は非存在下でも同じように反応が促進された。

【図面の簡単な説明】

【図1】 ヒトチオレドキシン・レダクターゼによる化合物A（2-フェニル-1,2-ベンズイソセレンアゾール-3(2H)-オン、「エブセレン」）の還元作用を示した図である。

【図2】 チオレドキシン・レダクターゼによる化合物Aの還元作用を示した図である。(A)は低濃度チオレドキシン・レダクターゼによる化合物Aの還元を示し、(B)は化合物Aをチオレドキシン・レダクターゼにより10分間還元した後の、DTNBによるセレンオール基生成の検出結果を示す。図中、Ebselenは化合物Aを意味する。

【図3】 チオレドキシン・レダクターゼによる化合物Aの還元作用に対するヒトチオレドキシンの影響を示した図である。

【図4】 蛍光分光光度法による大腸菌Trx-(SH)₂の化合物Aによる酸化（図A）及び0.1 μM Trx-(SH)₂と0.1 μMの化合物Aを混合した後の340 nmにおける蛍光発光の減衰率を示した図である。図中、Trxはチオレドキシン、EbSeは化合物Aを示す。

【図5】 トチオレドキシン・レダクターゼによる過酸化水素の還元と化合物A及びチオレドキシンの作用を示した図である。図中、Trxはチオレドキシン、EbSeは化合物A、TrxRはチオレドキシン・レダクターゼを示す。

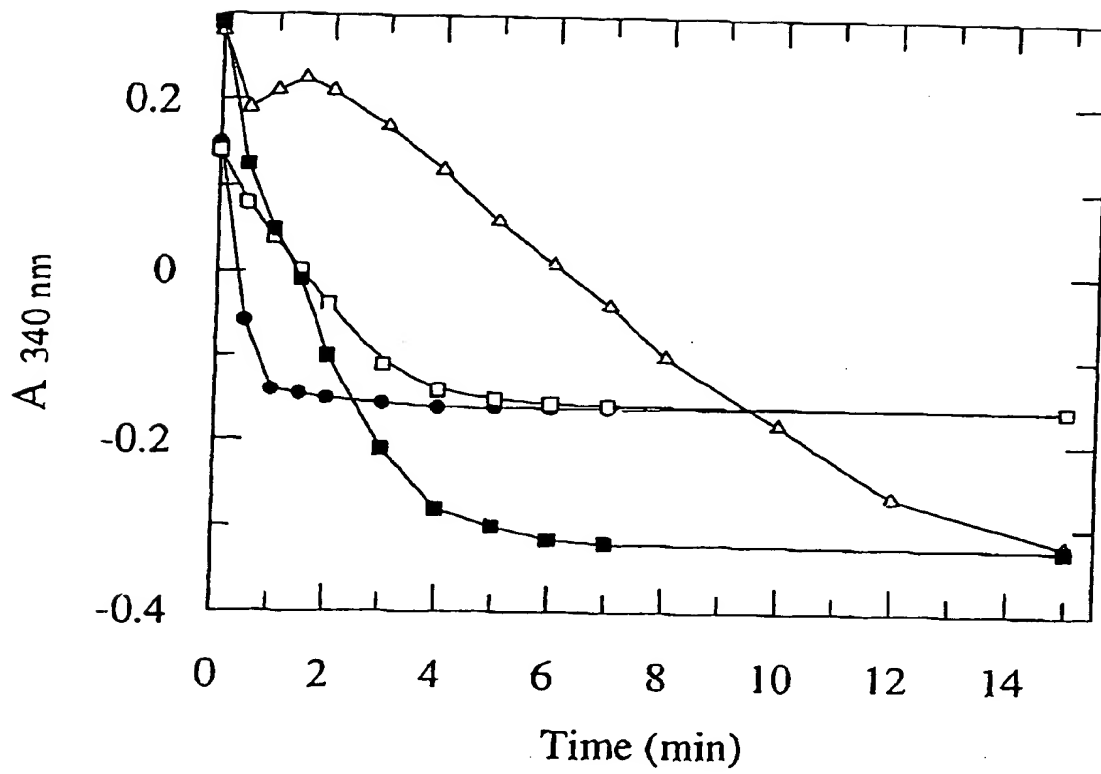
【図6】 チオレドキシン・レダクターゼによる過酸化水素の還元反応に及ぼすチオレドキシンと化合物Aの作用を示した図である。図中、Trxはチオレドキシン、EbSeは化合物Aを示す。

【図7】 チオレドキシン・レダクターゼの化合物Aへの作用に及ぼす過酸化水素の濃度の影響を示した図である。図中、Trxはチオレドキシン、TrxRはチオレドキシン・レダクターゼ、EbSeは化合物Aを示す。

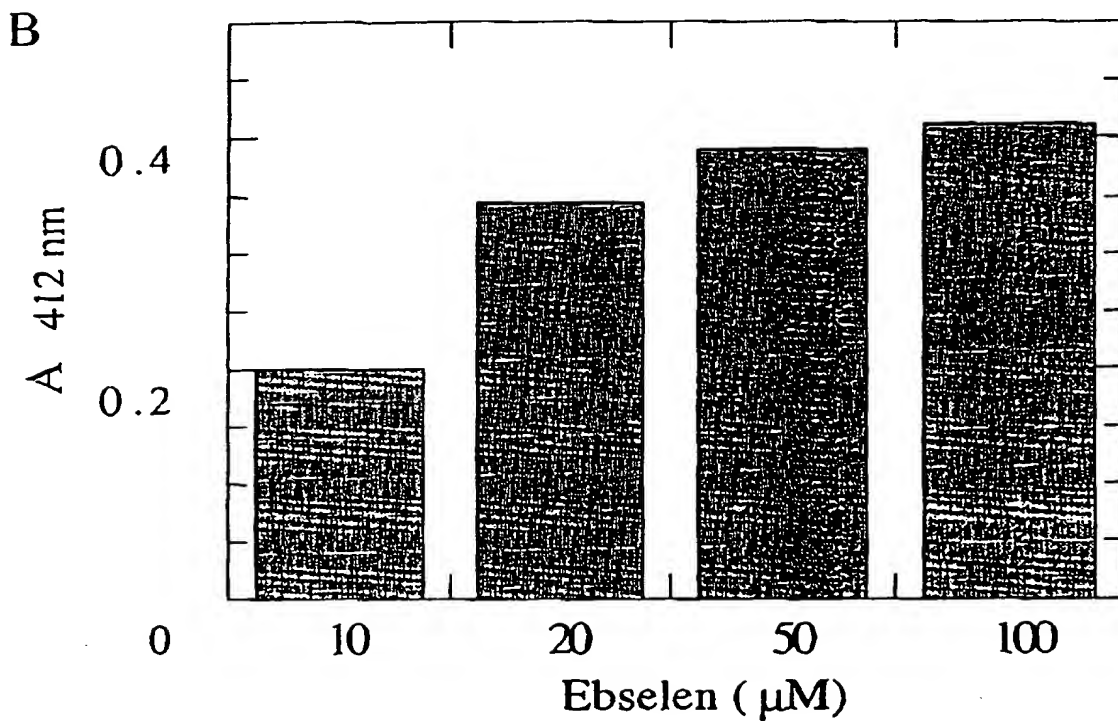
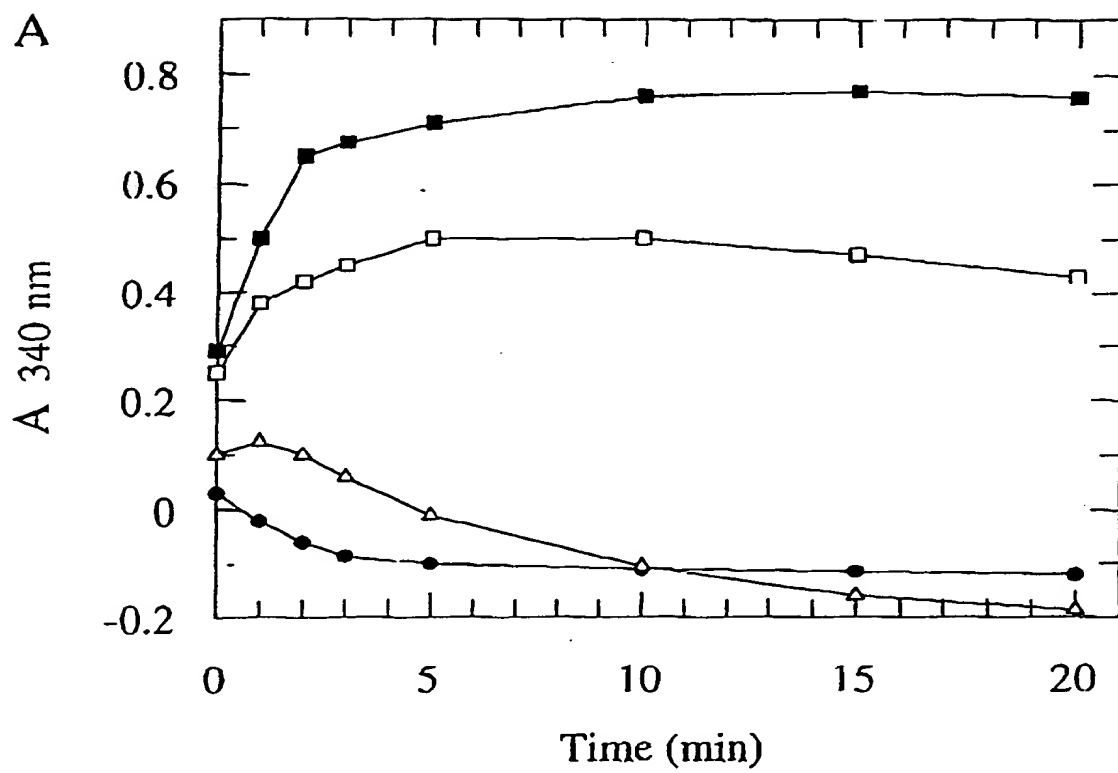
【図8】 過酸化水素の還元反応に対する化合物Aの作用を示した図である。図中、Ebselenは化合物Aを意味する。

【書類名】 図面

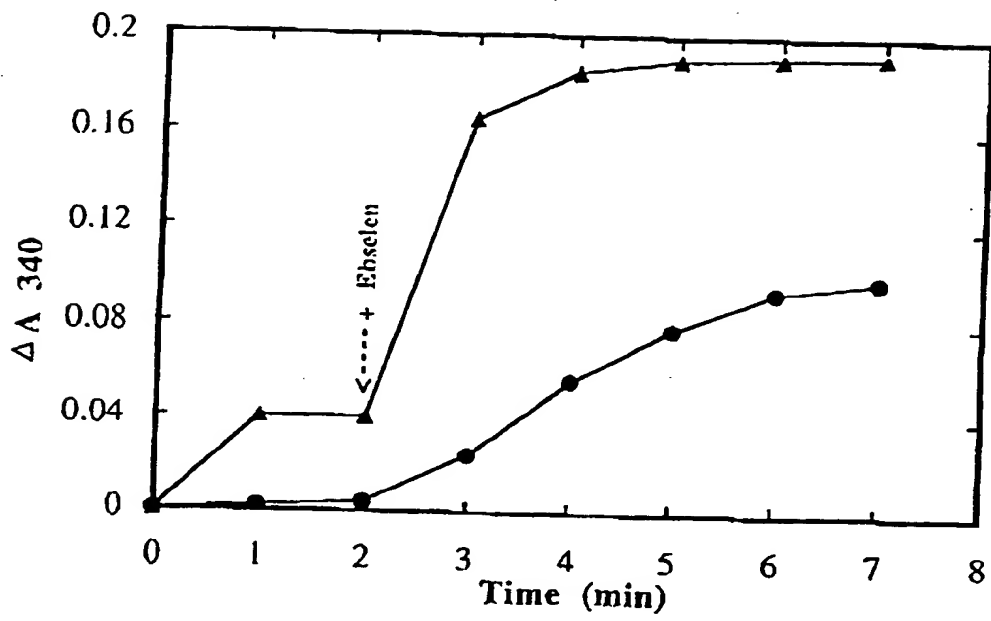
【図 1】



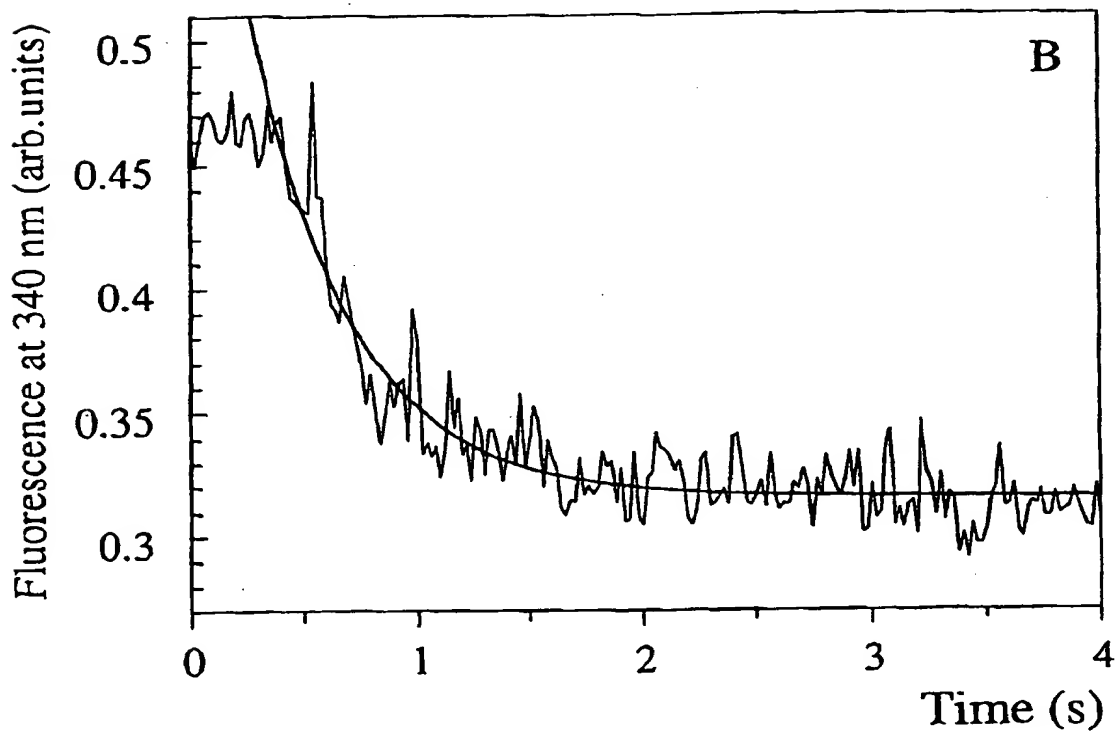
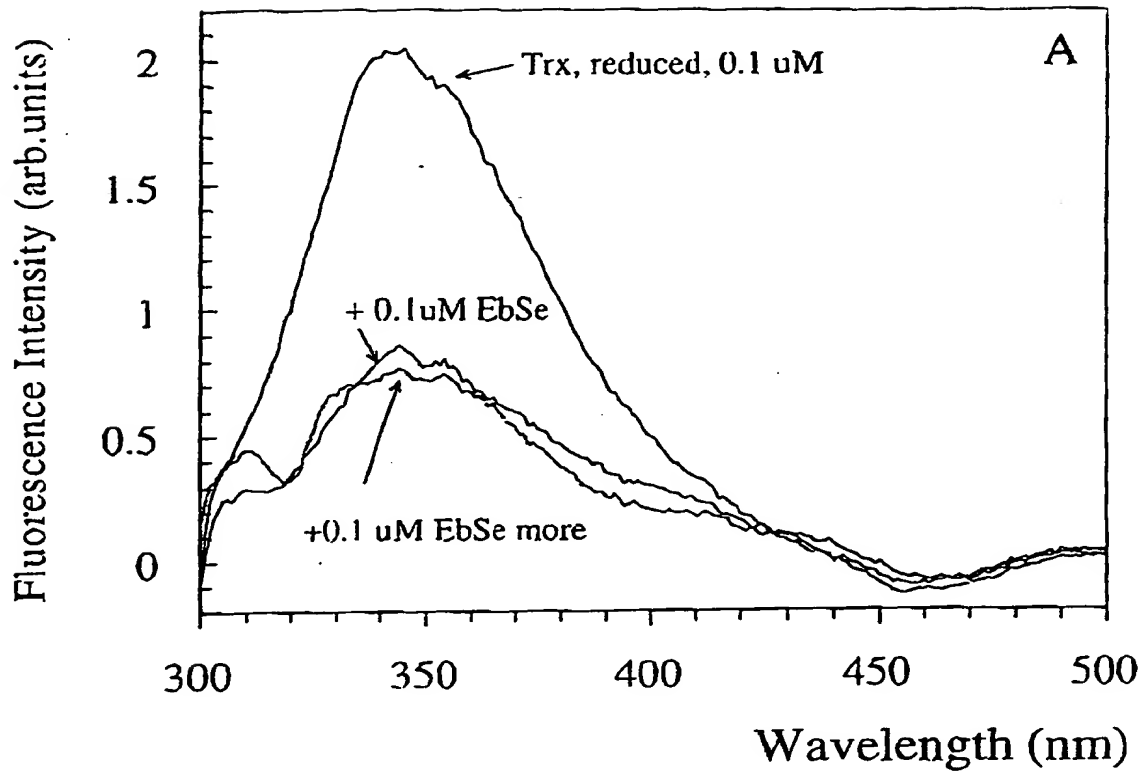
【図2】



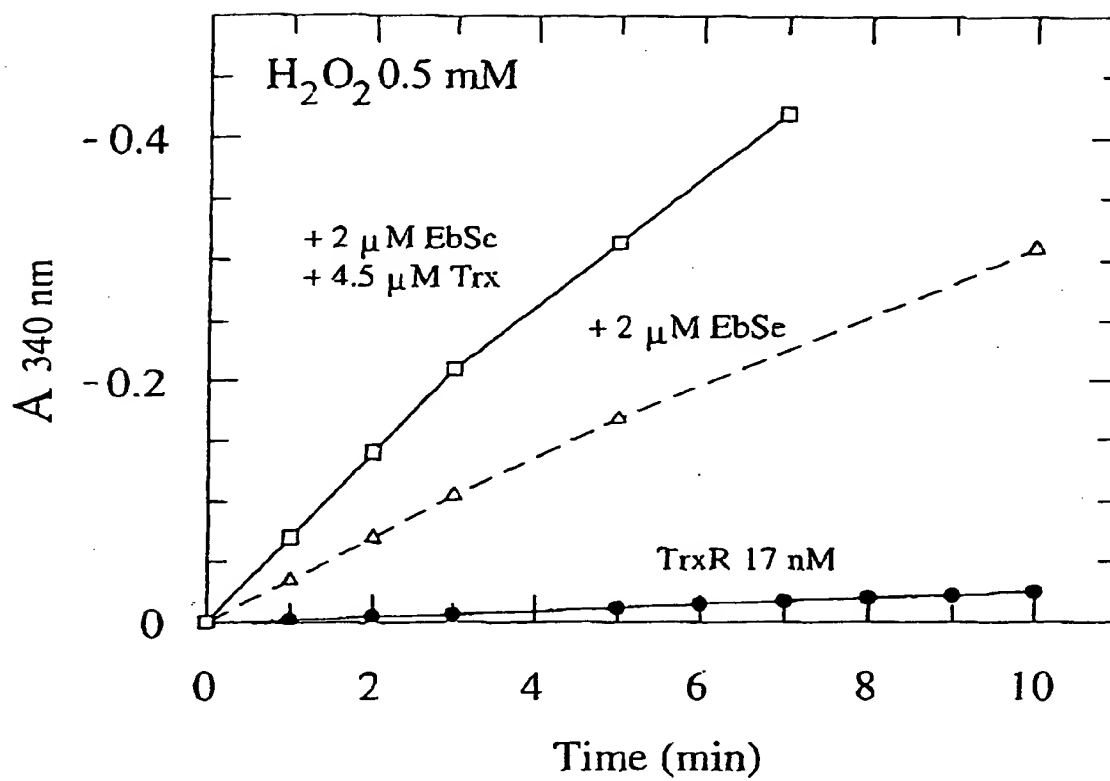
【図 3】



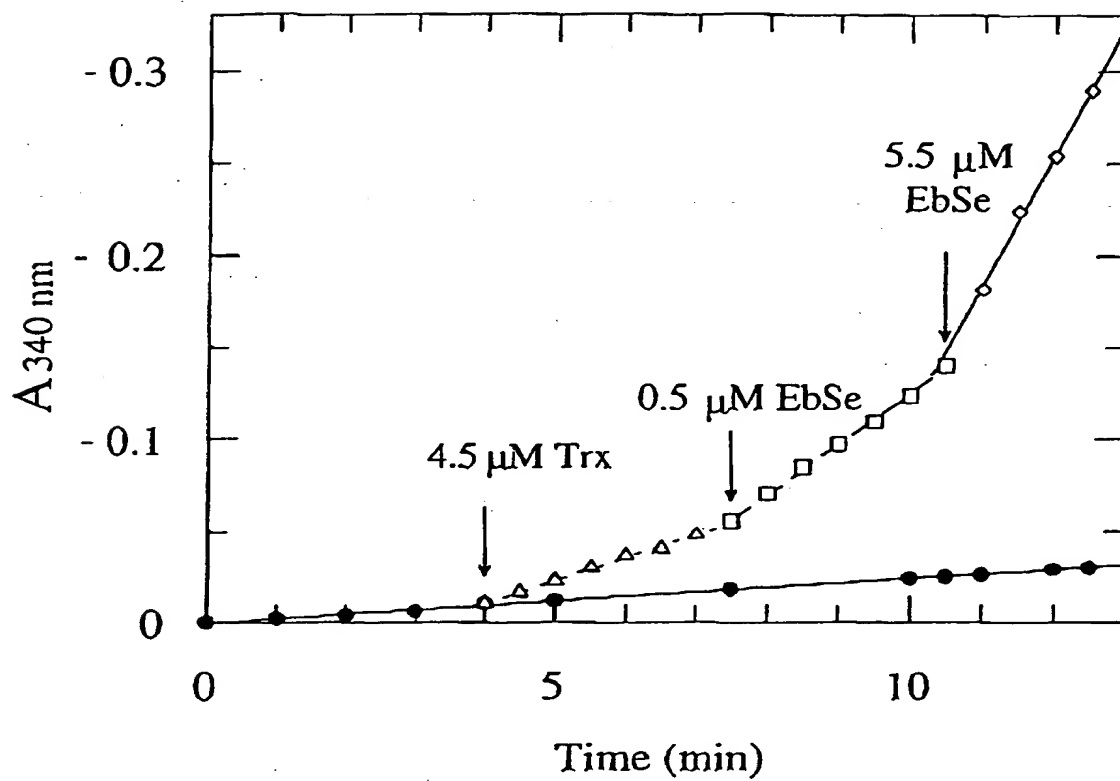
【図4】



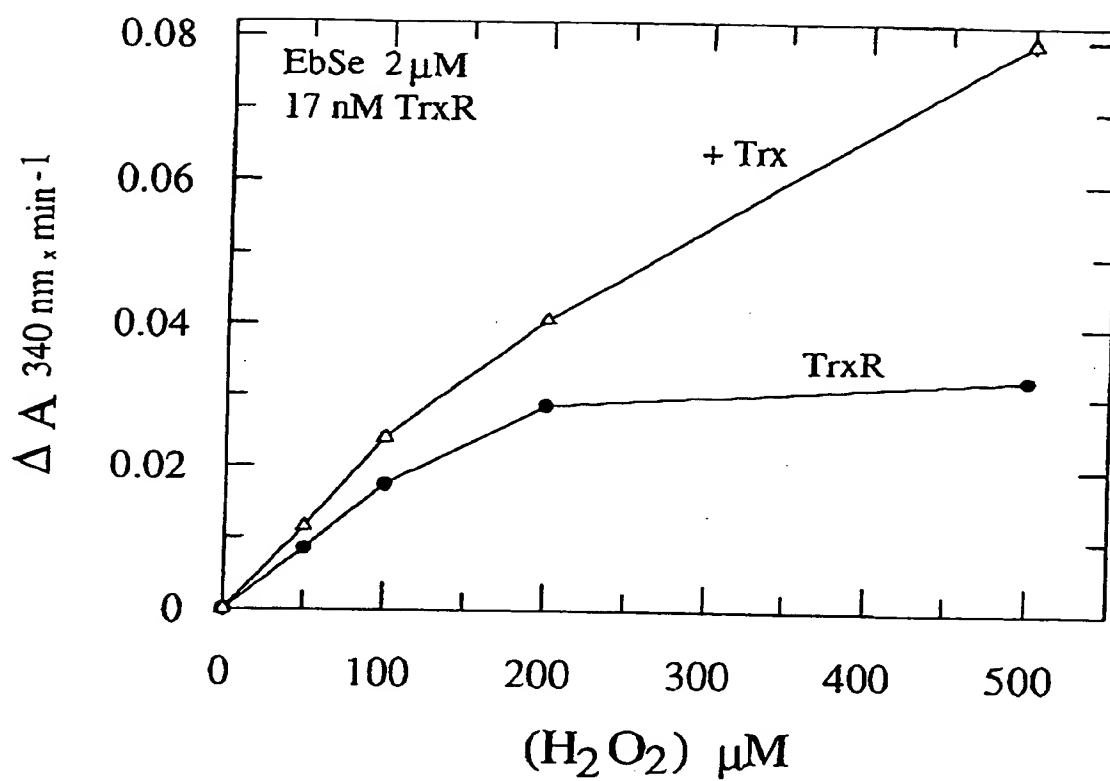
【図5】



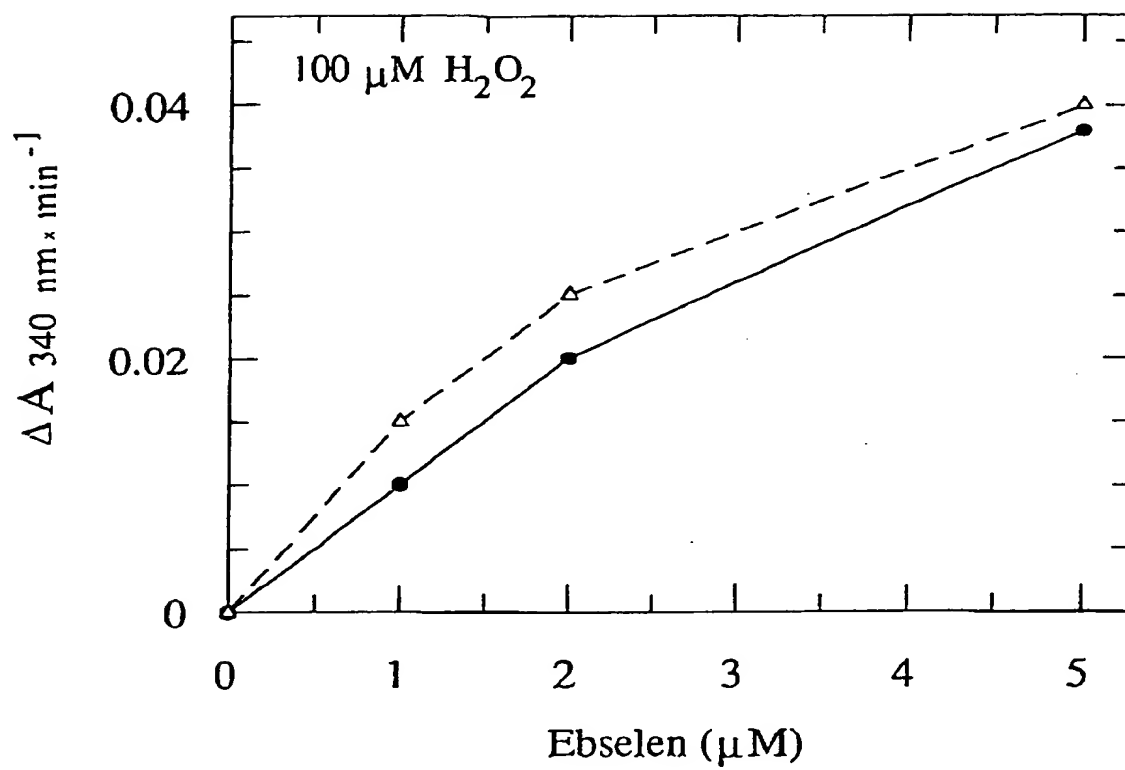
【図 6】



【図 7】



【図 8】

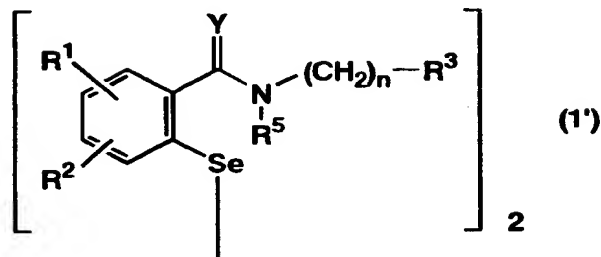
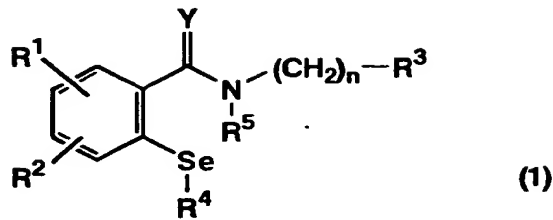


【書類名】 要約書

【要約】

【解決手段】 以下の一般式 (I) 又は (I') :

【化 1】



(R¹及びR²は水素原子、ハロゲン原子、トリフルオロメチル基などを示し；R³はアリール基、芳香族複素環基などを示し；R⁴は水素原子、水酸基、-S-α-アミノ酸基などを示し；R⁵は水素原子又は炭素数1～6のアルキル基を示し；Yは酸素原子又は硫黄原子を示し；nは0～5の整数を示し；セレン原子は酸化されていてもよい) で表わされる化合物 (2-フェニル-1,2-ベンゾイソセレナゾール-3(2H)-オン又はその開環体など) を含むチオレドキシンレダクターゼ基質。

【効果】 NADPHの存在下でチオレドキシン・レダクターゼにより還元され、チオレドキシン・レダクターゼのペルオキシダーゼ活性を増強する。

【選択図】 なし

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号 [0 0 0 0 0 2 8 3 1]

1. 変更年月日	1 9 9 0 年 8 月 2 8 日
[変更理由]	新規登録
住 所	東京都中央区日本橋 3 丁目 1 4 番 1 0 号
氏 名	第一製薬株式会社

THIS PAGE BLANK (USPTO)